



(63) 100 g kerosin, 150 ml @ 0.2 M ?

$$C = \frac{m}{M \cdot V} \Rightarrow m = C \cdot M \cdot V = 0.2 \cdot 90 \cdot 150 \cdot 10^{-3} = 2.7 \text{ g}$$

(64) Wieviel n-methyl-2-pyridon kann man $8,632 \cdot 10^{-23} \text{ g} = 8,632 \cdot 10^{-26} \text{ kg}$

$$A_r = \frac{M(x)}{m_{\text{m}}}$$

52 atom

$8,632$

$1,66057 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$